## This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problems Mailbox.

#### PCT

#### ВСЕМИРНАЯ ОРГАНИЗАЦИЯ ИНТЕЛЛЕКТУАЛЬНОЙ СОБСТВЕННОСТИ Междувародное бюро

# BONC

## МЕЖДУНАРОДНАЯ ЗАЯВКА, ОПУБЛИКОВАННАЯ В СООТВЕТСТВИИ С ДОГОВОРОМ О ПАТЕНТНОЙ КООПЕРАЦИИ (РСТ)

(51) Международная классификация изобретения <sup>8</sup>: C01G 23/047, 23/07, B05B 7/18, B01J 2/00, H05B 7/20, H05H 1/42

A1

- (11) Номер международной публикации:
- WO 97/19895
- (43) Дата международной

публикации:

5 июня 1997 (05.06.97)

(21) Номер международной заянки:

PCT/RU95/00254

(22) Дата международной подачи:

27 ноября 1995 (27.11.95)

- (71) Заявитель: ВОЛГОГРАДСКОЕ АКЦИОНЕРНОЕ ОБЩЕСТВО ОТКРЫТОГО ТИПА «ХИМПРОМ» [RU/RU]; 400057 Волгоград, ул. Промысловая, д. 23 (RU) [VOLGOGRADSKOE AKTSIONERNOE OBSCHESTVO OTKRYTOGO TIPA "КНІМРКОМ", Volgograd (RU)].
- (72) Изобретатели: ГОРОВОЙ Михаил Алексеевич; 330059 Запорожье, ул. Малиновского, д. 4, кв. 100 (UA) [GOROVOI, Mikhail Alexeevich, Zaporozhie (UA)]. БОГАЧ Енгений Владимирович; 400057 Волгоград, котедж 44 (RU) [ВОСАСН, Evgeny Vladimirovich, Volgograd (RU)]. МИЛЬГОТИН Иосиф Меерович; 400057 Волгаград, ул. Новороссийская, д. 16, кв. 146 (RU) [MILGOTIN, Iosif Meerovich, Volgograd

(RU)]. ЛЕВЕНВЕРГ Павел Наумович; 400057 Волгоград, ул. Шумилова, д. 27, кв. 4 (RU) [LEVEN-BERG, Pavel Naumovich, Volgograd (RU)]. ПЕШКОВ Владимир Васильевич; 400057 Волгоград, ул. Писемского, д. 10, кв. 6 (RU) [PESHKOV, Vladimir Vasilievich, Volgograd (RU)]. ГОРОВОЙ Юрий Михайлович; 334815 Феодосия, Крым, б. Старшинова, д. 10, кв. 58 (UA) [GOROVOI, Jury Mikhailovich, Feodosiya (UA)]. ВЫСОЦКИЙ Григорий Григорьевич; 400057 Волгоград, ул. Шумилова, д. 27, кв. 10 (RU) [VYSOTSKY, Grigory Grigorievich, Volgograd (RU)].

(81) Увазанные государства: AU, BR, KR, европейский патент (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

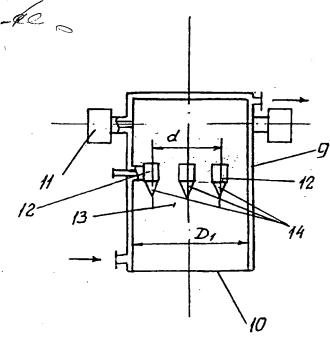
#### Опубликована

С отчетом о международном поиске.

- (54) Title: PROCESS FOR OBTAINING TITANIUM DIOXIDE AND A PLASMO-CHEMICAL REACTOR FOR CARRYING OUT SAID PROCESS
- (54) Название изобретении: СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ДИОКСИДА ТИТАНА И ПЛАЗМОХИМИЧЕСКИЙ РЕАКТОР ДЛЯ ЕГО ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ

#### (57) Abstract

The proposed process for obtaining titanium dioxide - #C involves the generation of a plasma from oxygen or oxygen-containing gas, introduction of liquid titanium tetrachloride into a plasma stream, the temperature of which is between 1500 and 3500 °C, the ratio of the respective molar flow rates of oxygen and titanium tetrachloride being between 1.05 and 1.5, subsequent oxidisation of the titanium tetrachloride in the plasma, quenching of the reaction products initially at a temperature Tr of between 1000 and 1600 °C down to a temperature T, equal to  $(0.5-0.7)T_r$ ,  $T_r$  being the reaction product temperature and T, the cooling temperature. This is followed by cooling of the reaction products and separation of the target product. Between 5 and 50 % of the total quantity of oxygen should be introduced directly into the reaction zone. The process is carried out in a plasmochemaical reactor comprising an axially symmetrical body (9) with an outlet aperture (10) in its lower part, a plasma generator (11) mounted in the upper part and jets (12). arranged below the plasma generator on one level and evenly spaced within the confines of the central zone of the housing's cross section, the diameter "d" of said central zone being equal to  $(0.6-0.9)D_1$ , where  $D_1$  is the internal diameter of the housing. Nozzles (14) of the jets are directed towards the outlet aperture. The plasma generator (11) can take the form of one or more plasmotrons.



Способ получения диоксида титана включает генерацию плазмы кислорода или кислородсодержащего газа. введение тетрахлорида титана в жидком состоянии в плазменный поток при температуре последнего 1500+ 3500°C и при соотношении молярных расходов кислорода и тетрахлорида титана от 1,05 до 1,5 с последуюшим окислением тетрахлорида титана в плазме, закалку продуктов реакции с температурой Тр = 1000+  $1600^{\circ}$ С до температури  $T_2 = (0,5*0,7)$  Тр, где Тр температура продуктов реакции; Т, - температура закалки, охлаждение продуктов реакции и отделение целевого продукта. При этом от 5 до 50% от общего количества кислорода желательно вводить непосредственно в зону реакции. Способ реализуется в плазмохимическом реакторе, содержащем осесимметричный корпус (9) с выходным отверстием (10) в нижней его части, генератор (II) плазмы, установленный в верхней части и форсунки (12), размещенные ниже генератора плазмы на одном уровне равномерно в пределах центрельной зоны поперечного сечения корпуса, диаметр 4 д " которой составляет  $d = (0,6.0,9) D_1$ , где  $D_1 - вну$ тренний диаметр корпуса Сопла (14) форсунок направлены в сторону выходного отверстия. Генератор (II) плазмы может быть выполнен в виде одного или несфольких плазмотронов.

#### ИСКЛЮЧИТЕЛЬНО ДЛЯ ЦЕЛЕЙ ИНФОРМАЦИИ

Коды, используемые для обозначения стран-членов РСТ на титульных листах броппор, в которых публикуются международные заявим в соответствии с РСТ.

AT	Австрия	FI	Финляндия	MR	Мавритания
ΑU	Австралия	FR	Франция	MW	Макажи
BB	Барбалос	GA	Габон	NE	Нитер
BE	Бельгия	GB	Великобритания	NI.	Нидерланды
BF	Буркина Фасо	GN	Гвинея	NO	Норветия
BG	Болгария	GR	Греция	NZ	Новая Зеландия
BJ	Бенин	HU	Венгрия	PL.	Польша
BR	Бразилия	IE	Ирландия	PT	Португалия
CA	Канада	IT	Италия	RO	Румыния
CF	Центральноафриканская	JP	Япония	RU	Российская Федерация
	Республика	KР	Корейская Народно-Демо-	SD	Судан
BY	Беларусь		кратическая Республика	SE	Швеция
CG	Конго	KR	Корейская Республика	SI	Сховения
CH	Швейцария	KZ	Казахстан	SK	Слования
CI	Кот д'Ивуар	LI	Лихтенштейн	SN	Сенегал
CM	Камерун	LK	Шри Ланка	TD	Чад
CN	Китай	LU	Люксембург	TG	Toro
cs	Чехословакия	LV	Латвия	UA	Украмина
CZ	Чепиская Республика	MC	Монако	US	Соединенные Пітаты
DE	Германия	MG	Мадагаскар		Америки
DK	Лания	ML	Мали	UZ	Уэбекистан
ES	Испания	MN	Монголия	VN	Вьетнам

PCT/RU95/00254

Ü

10

15

2Ú

25

30

35

#### СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ДИОКСИЛА ТИТАНА И ПЛАЗМОХИМИЧЕСКИЙ РЕАКТОР ДЛЯ ЕГО ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ

#### ОБЛАСТЬ ТЕХНИКИ

Изобретение относится к химической технологии, а именно — к технологии получения соединений метал-лов и может быть использовано в производстве диоксида титана, применяемого в качестве пигмента в лакожрасочной промышленности, а также при изготовления бумаги, искусственных волокон и пластмасс.

#### ПРЕЛШЕСТВУЮШИЙ УРОВЕНЬ ТЕХНИКИ

Пироко известен способ получения диоксида титана, основанный на парофазном окислении тетрахлорида титана, который включает формирование потока плазменного теплоносителя с температурой 3000÷12000°С, нагрев плазменным теплоносителем (азотом) исходных реагентов (кислорода и тетрахлорида титана) в газообразном состоянии соответственно до 1200÷2100°С и 900÷1200°С, смешение компонентов с окислением тетрахлорида титана при температуре 800÷3000°С в присутствии добавки хлористого алюминия и охлаждение образовавшихся продуктов реакции (см. Патент США

Однако данный способ не позволяет получить целевой продукт с высоким содержанием диоксида титана, имеющего кристаллическую структуру в форме рутила, который более устойчив к воздействию солнечного излучения и других факторов внешней среды и обеспечивает лучшие характеристики при использовании его в качестве пигмента.

Более перспективным с точки эрения повышения качества целевого продукта является способ, включа-кший генерацию плазмы кислорода или кислородсодержашего газа, смешение исходных реагентов путем введения в плазменный поток тетрахлорида титана в жидком ссстоянии, последующее окисление тетрахлорида тита-

ΙÜ

15

20.

25

30

35

на в плазме, охлаждение образовавшихся продуктов реакции и отделение целевого продукта (см. Заявку Франции № 218699, кл. С ОІ G-23/00, 1974 г.). При этом в плазму кислорода или кислородсодержащего газа вводят пары хлористого алюминия в количестве 1-4% от массы тетрахлорида титана, при окислении которых образуются частицы оксида алюминия, служащие центрами образования кристаллов диоксида титана ручильной формы, что существенно повышает содержание последнего в целевом продукте, но приводит к усложнению технологии и концентрации плазмохимического реактора, в котором осуществляется способ.

Известен плазмохимический реактор, предназначенный для осуществления ряда плазмохимических процессов, например, крекинга углеводородов, который может быть использован для получения диоксида титана окислением тетрахлорида титана в плазме кислородсодержащего газа, содержащий осесимметричный корпус с выходным отверстием в нижней его части, генератор плазмы, установленный в верхней части корпуса и систему форсунок для ввода реагентов, размещенных ниже генератора плазмы, которые формируют зону реакции (см. Патент ФРГ № 2351051, кл. В ОІ Ј І/ОО, 1977 г.). Форсунки установлены в боковой стенке корпуса группами на разных уровнях, причем форсунки каждой группы размещены на одном уровне равномерно по периметру корпуса, а выходные сопла форсунок направлены тангенциально по отношению к осевому плазменному потоку.

Наличие нескольких форсунок и размещение их на одном уровне позволяет интенсифицировать процесс перемешивания плазменного потока с исходными реагентами в месте их ввода, что является одним из условий успешного осуществления ряда плазмохимических процессов, к которым относится и процесс получения диоксида титана.

20

25

30

35

Однако при использовании для получения диоксида титана известного плазмохимического реактора с форсунками, установленными в стенке корпуса, на внутренней поверхности последнего образуются наросты из спекшегося диоксида титана, что приводит к нарушению устойчивости процесса, снижению выхода целевого продукта и его качества.

#### РАСКРЫТИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ

ПО Изобретение направлено на повышение технологичности способа получения диоксида титана с увеличением содержания рутильной формы в целевом продукте и создание эффективного плазмохимического реактора для его осуществления, обеспечивающего устойчивость процесса и высокое качество продукта.

Решение поставленной задачи обеспечивается тем, что в способе получения диоксида титана, включающем генерацию плазмы кислорода или кислородсодержащего газа, введение в плазменный поток тетрахлорида титана в жидком состоянии, последующее окисление тетрахлорида титана в плазме, охлаждение образовавшихся продуктов реакции и отделение целевого продукта, согласно изобретению, тетрахлорид титана вводят в плазменный поток при температуре последнего I500÷3500°C и при соотношении молярных расходов кислорода и тетрахлорида титана от I,05 до I,5, а перед охлаждением продукты реакции с температурой Тр = I000÷I600°C подвергают закалке до температуры Т<sub>3</sub> = (0,5+0,7) Тр, где Тр — температура продуктов реакии; Т<sub>3</sub> — температура закалки.

При этом от 5 до 50% от общего количества кислорода вводят непосредственно в зону реакции окисления тетрахлорида титана.

Кроме того, в плазмохимическом реакторе, содержащем осесимметричний корпус с выходным отверстием в

10

15

20

25

30

35

нижней его части, генератор плазми, установленный в верхней части корпуса и форсунки для ввода исходных реагентов, размещенные ниже генератора плазмы на одном уровне, согласно изобретению, форсунки выполнены охлаждаемыми и размещены в полости корпуса равномерно в пределах центральной зоны его поперечного сечения, причем сопла форсунок направлены в сторону выходного отверстия корпуса.

Предпочтительно, чтобы диаметр центральной зоны поперечного сечения корпуса, в котором установлены форсунки, составлял от 0,6 до 0,9 от внутреннего диаметра корпуса.

Также предпочтительно, чтобы форсунки охлажда-

Целесообразно, чтобы генератор плазмы был выполнен, по крайней мере, в виде двух плазмотронов.

Проведение процесса окисления тетрахлорида титана в предложенном диапазоне режимных параметров и наличие дополнительной операции — закалки продуктов реакции — обеспечивает содержание в целевом продукте не менее 95% диоксида титана в рутильной форме.

Повышению качества целевого продукта способствует и отсутствие наростов на стенках корпуса реактора, что обусловлено предложенным размещением форсунок, предназначенных для распыливания жидкого тетрахлорида титана, в полости корпуса реактора на одном уровне в пределах центральной зоны его поперечного сечения, диаметр которой составляет от 0,6 до 0,9 от внутреннего диаметра корпуса, а также ориентацией сопел форсунок в направлении выходного отверстия корпуса, и не следует с очевидностью из предвествующего уровня техники.

### КРАТКОЕ ОПИСАНИЕ ЧЕРТЕЖЕЙ

На фиг. I представлена блок-схема установки для получения диоксида титана согласно заявленному спо-

10

15

20

25

30

35

собу, а на фиг.2 изображен общий вид заявленного плаз-мохимического реактора.

#### ЛУЧШИЙ ВАРИАНТ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ИЗОБРЕТЕНИЯ

Предложенный способ получения диоксида титана реализуется на установке (фиг.I), которая состоит из плазмохимического реактора I, закалочной камеры 2, теплообменника 3 и блока 4 разделения продуктов реакции, содержащего последовательно включенные циклоны 5 и тканевые фильтры 6. Жидкий тетрахлорид титана подают в плазмохимический реактор I из расходной емкости 7 посредством насоса 8.

Плазмохимический реактор I (см.фиг.2) содержит осесимметричный корпус 9 с выходным отверстием IO, генератор II плазмы, выполненный из одного или нескольких равномерно расположенных по периметру верхней части корпуса 9 плазмотронов, водоохлаждаемые форсунки I2, установленные в полости корпуса 9 ниже генератора II плазмы на одном уровне, которые формируют зону I3 реакции. При этом сопла I4 форсунок I2 направлены в сторону выходного отверстия IO, а диаметр " d " центральной зоны поперечного сечения корпуса 9, в котором размещены форсунки I2, равен d = (0.6±0.9) D<sub>4</sub>, где D<sub>4</sub> — внутренний диаметр корпуса 9.

Способ получения диоксида титана осуществляется следующим образом.

Кислород или кислородсодержащий газ непрерывно подают в плазмотроны генератора II плазмы плазмохи-мического реактора I, где за счет нагрева при про-хождении через электрическую дугу образуется плазма кислорода или кислородсодержащего газа с температурой  $1500 \div 3500$ °C.

В плазменный поток, протекающий внутри корпуса 9 от плазмотронов II к выходному отверстию IO, вво-

10

**I**5

30

35

дят тетрахлорид титана, который в жидком состоянии с помощью насоса 8 подают из расходной емкости 7 и распыливают водоохлаждаемыми форсунками I2 в осевом направлении спутно с потоком плазмы. Расходы кислорода и тетрахлорида титана регулируются таким образом, что отношение молярных расходов кислорода и тетрахлорида титана находится в диапазоне от I,05 до I,5. При этом от 5 до 50% от общего расхода кислорода можно вводить непосредственно в зону I3 реакции, где протекает процесс окисления тетрахлорида титана, через форсунки I2 с целью улучшения качества распылизания тетрахлорида титана.

Распиленний форсунками I2 на мелкие капли тетрахлорид титана в зоне I3 реакции сметивается с плазменным потоком, капли тетрахлорида титана под действием высокой температуры нагреваются и испаряются. Пары тетрахлорида титана окисляются кислородом с образованием диоксида титана и хлора.

Продукты реакции окисления тетрахлорида титана с температурой Тр =  $1000 \div 1600^{\circ}$ С из плазмохимическо-го реактора I через выходное отверстие 10 поступают в закалочную камеру 2, где подвергаются закалке. Закалочная камера представляет собой сосуд с водоохла-калочная камера представляет собой сосуд с водоохла-диаметр " $D_{1}$ " корпуса 9 плазмохимического реактора I. В закалочную камеру 2 подают закалочный газ, в качестве которого может быть использована охлажден—

ная газовая фаза продуктов реакции (оборотный хлорный газ). При смешении закалочного газа и поступающих из плазмохимического реактора I продуктов реакции происходит быстрое охлаждение последних до температуры  $T_3 = (0,5 \div 0,7)$  Тр, где Тр — температура продуктов реакции, лежащая в диапазоне  $1000 \div 1600$ °C, в результате чего прекращается рост частиц диоксида

титана и образование жестких конгломератов из этих частиц. В закалочной камере 2 происходит осаждение

IO

**I**5

25

30

35

наиболее крупных фракций частиц диоксида титана, составляющих до 10% от общего его количества. Из закалочной камеры 2 продукты реакции в виде пылегазового потока поступают в теплообменник 3 для оксичательного охлаждения. Основное отделение целевого продукта - диоксида титана - происходит в блоке 4 при последовательном прохождении циклонов 5, в каждом из которых осаждается до 60% от поступающего количества диоксида титана, а затем тканевых (рукавных уфильтров 6, в каждом из которых задерживается более 80% от оставшегося количества диоксида титана. На выходе из последнего тканевого фильтра газовая фаза пылегазового потока (хлор - газ) разделяется на два потока, один из которых в качестве оборотного жлор - газа направляется в закалочную камеру 2, а второй - на регенерацию хлора. Объемная концентрация хлора в хлор - газе составляет от 70 до 90%.

#### ПРОМЫШИЕННАЯ ПРИМЕНИМОСТЬ

20 Реализация настоящего изобретения была осуществлена при режимных параметрах, приведенных в табл. I при следующих характерных условиях. Пример 1.

Генератор II плазмы имеет один плазмотрон мощностью 395 квт, в который непрерывно подают кислорол с расходом 224 кг/ч. В закалочной камере 2 в качестве закалочного газа используется оборотный хлор — газ. В водоохлаждаемом теплообменнике 3 пылегазовый поток охлаждается до температуры 160°С. Полученные твердые фракции диоксида титата содержат более 70% частиц, размером до 0,4 мкм, и менее I,0% частиц, размером более I,0 мкм.

Условия проведения процесса такие же, как в примере I, но кислород вводят двумя потоками: один - с

-	1
α	3
11.11	
É	;
6	3
_	

температура плазми,	့် ပ		2880	2950	3200	3230	3080	1800	1500
OTHOMENE MOJEPHEN DA CXOJOB KUC-	лорид тана		I,20	1,20	1,20	1,52	1,05	1,20	1,32
Pacxod Terpaxio- puda Tu-	raha, Kr/u		IIO4	IIO4	IIO4	IIO4	II04	1104	110 <b>4</b>
Maccobar do na knchopo- na, bbeneh-			ı	വ	50	ı	ı	1	ŧ
каслорода,	в зоне реак	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1	11,2	II2	1	ı	ı	ı
Расход касло кг/ч	в плазмотро не		22.4	212,8	IIS	282	195	224	224
Momhocrb	KBT		395	395	395	880	550	190	270
имера	qn N		) 	O)	က	<b>4</b>	က	9	4

Продолжение таблицы І

Содержа- ние рути- ла, %	16 -	88	88	88	100	97	92	96 I
HEAT BHYOU XIO BHYOU XIOD ANOROUAS E, TUTAHS, Kr/4		455	455	455	455	455	455	455
Cosembar kohuehr- pauma xio pa b xiop - rase,		6,88	6,88	6,88	78,1	92,6	88,9	25,7
Bexon xJOD-rasa, Kr/4		868	899	868	930	844	868	1700
Отношение тур Тур Тэ/Тр		0,5	0,5	0,5	9,0	0,62	0.7	0,58
Temnepary pa sakad- kn-Ts, Cc		650	650	650	096	780	700	720
Pecxcu xnop-ra- sa Ha sa- kanky, kr/q		1300	1300	1300	2800	1260	540	1700
Tewneparypa npomykrob peaklun - Tp, C	6	1300	1300	1300	1600	·I400	-1000	1250
примера	r H		N	က	4	വ	9	~

расходом 212,8 кг/ч подают в генератор II плазмы, а второй - с расходом II,2 кг/ч подают в зону I3 реакции.

5 Пример 3.

Условия проведения процесса такие же, что и в примере 2, но в зону I3 реакции вводят поток кислорода с расходом II2 кг/ч.
Пример 4.

10 Условия проведения процесса такие же, как и в примере I, но генератор II плазмы содержит два плазмотрона, мощностью по 440 квт каждый. Частицы диоксида титана получаются преимущественно сферической формы.

I5 Ilpumep 5,

Условия проведения процесса такие же, как и в примере I, но плазмотрон генератора II плазми имеет мощность 550 квт.
Пример 6.

Условия проведения процесса такие же, как и в примере I, но плазмотрон генератора II плазмы имеет мощность 190 квт, что и определяет относительно низкое содержание в целевом продукте рутильной формы диоксила титана.

25 Пример 7.

В генератор II плазмы, который имеет два плазмотрона, мощностью по 375 квт каждый, подают кислородсодержащий газ — воздух с расходом IO50 кг/ч, при этом расход кислорода составляет 244 кг/ч.

10

**I**5

20

25

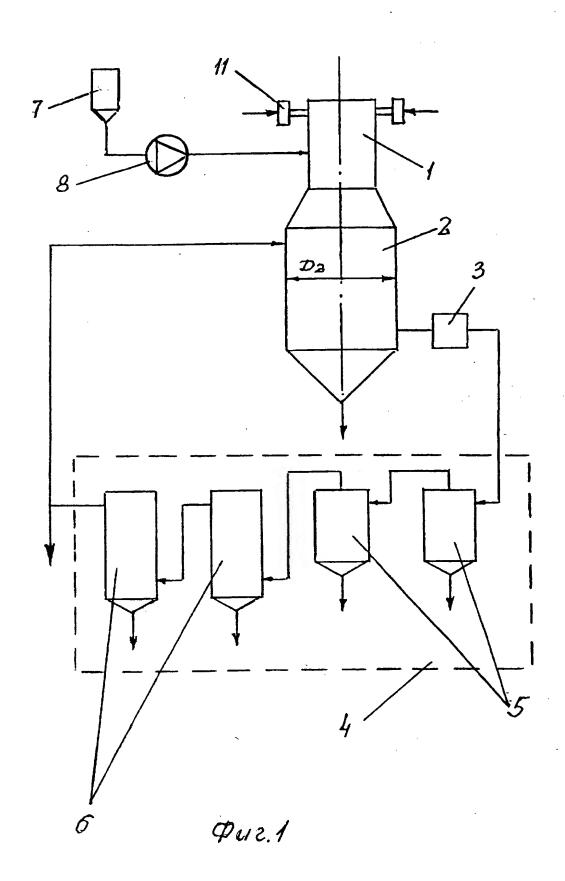
30

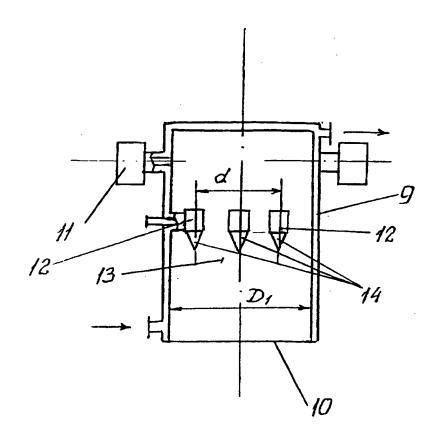
35

#### формула изобретения

- І. Способ получения диоксида титана, включающий генерацию плазмы кислорода или кислородсодержащего газа, введение в плазменный поток тетрахлорида титана в жидком состоянии, последующее окисление тетрахлорида титана в плазме, охлаждение образовавшихся продуктов реакции и отделение целевого продукта, х а рак тери з ующийся температуре последнего 1500÷3500°С и при соотношении молярных расходов кислорода и тетрахлорида титана от 1,05 до 1,5, а перед охлаждением продукты реакции с температуры Та = 1000÷1600°С подвергают закалке до температуры Та = (0,5÷0,7) Тр, где Тр температура продуктов реакции; Та температура закалки.
- 2. Способ получения диоксида титана по п.I, характеризующийся тем, что от 5 до 50% от общего количества кислорода вводят непосредственно в зону реакции.
- 3. Плазмохимический реактор, содержащий осесимметричный корпус с выходным отверстием в нижней его
  части, генератор плазмы, установленный в верхней части корпуса, и форсунки для ввода исходных реагентов, размещенные ниже генератора плазмы на одном
  уровне, характеризующийся
  тем, что форсунки выполнены охлаждаемыми
  и размещены в полости корпуса равномерно в пределах
  центральной зоны его поперечного сечения, причем сопла форсунок направлены в сторону выходного отверстия.
- 4. Плазмохимический реактор по п.3, харак теризующийся тем, что диа— метр центральной зоны поперечного сечения корпуса, в котором установлены форсунки, составляет от 0,6 до 0,9 от внутреннего диаметра корпуса.

- 5. Плазмохимический реактор по п.3, характеризующийся тем, что форсунки выполнены водоохлаждаемыми.
- 5 6. Плазмохимический реактор по п.3, характеризующийся тем, что генератор плазмы выполнен, по крайней мере, в виде двух плазмотронов.





Риг. 2

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/RU 95/00254

	AGENCATION OF SIMPLOT MATTER						
	ssification of subject matter I.6: C01G 23/047, C01G 23/07, I						
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC  H05H 1/42							
	DS SEARCHED						
Minimum do Int.C	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl. 6: C016 23/047, C016 23/07, B05B 7/18, B01J 2/00, H05B 7/20, H05H 1/42						
Documentati	Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched						
Electronic da	ta base consulted during the international search (name o	f data base and, where practicable, search to	erms used)				
C. DOCUI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.				
A	SU, A, 240691 (INSTITUT METALL AN SSSR), 25 August 1969 (25.0 the claims		1,2				
A	SU, A, 322960 (VSESOJUZNY NAUCHNO-ISSLEDOVATELSKY I PROEKTNY INSTITUT TITANA), 12 February 1975 (12.02.75), the claims						
A	Ofitsialny bjulleten Komiteta RF po patentam i tovarnym znakam "Izobretenya (zayavki i patenty)", N4, opubl. 10 February 1995 (10.02.95), VNIIPI (Moscow), Gorovoi M.A. et al. "Sposob poluchenya dioksida titana", page 35, column 2, the abstract of the application 94012451/26						
A	1,2						
X Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
"A" docume	categories of cited documents: nt defining the general state of the art which is not considered particular relevance	"I" later document published after the inter date and not in conflict with the appli the principle or theory underlying the	cation but cited to understand				
"L" docume	"E" earlier document but published on or after the international filing date "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive						
-	special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other comsidered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination						
	being obvious to a person skilled in the art						
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the international sea	rch report				
4 June	1996 (04.06.96)	15 July 1996 (15.07.	96)				
Name and n	nailing address of the ISA/ RU	Authorized officer					
Facsimile N	lo.	Telephone No.					

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/RU 95/00254

C (Continuation	ORI). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	GB, A, 2271044 (OVERSEAS PUBLISHERS ASSOSIATION), 30 March 1994 (30.03.94), the abstract, figs. 1-5, the claims	3-6
A	DE, B2, 2351051 (AGA AB, LIDINGO), 11 November 1976 (11.11.76), the claims, figs. 1-2	3-6
A	DE, B2, 2913464 (DEUTSCHE FORSCHUNGS-UND VERSUCHSANSTALT FÜR LUFT-UND RAUMFAHRT E.V.), 2 April 1981 (02.04.81), the claims, fig.	3-6
A	FR, A1, 2187699 (VSESOJUZNY NAUCHNO-ISSLEDOVATELSKY I PROEKTNY INSTITUT TITANA), 18 January 1974 (18.01.74), the claims	1,2,3
A	US, A, 3475123 (PPG INDUSTRIES, INC.), 28 October 1969 (28.10.69), the claims, fig. 3	1,2,3
	<del></del>	
	·	
	·	
i		
1		

## ОТЧЕТ О МЕЖДУНАРОДНОМ ПОИСКЕ

Международная заявка № PCT/RU 95/00254

А. КЛАСС	А. КЛАССИФИКАЦИЯ ПРЕДМЕТА ИЗОБРЕТЕНИЯ:					
C01G 23/047, C01G 23/07, B05B7/18, B01J 2/00, H05B 7/20, H05H 1/42						
Согласно м	Согласно международной патентной классификации (МПК-6)					
В. ОБЛАС	ТИ ПОИСКА:					
Проверениь	ій минимум документации (система классифика	ацин и индексы) МПК-6				
	C01G 23/047, C01G 23/07,	B05B 7/18, B01J 2/00, H05B 7/20, H05	H1/42			
Другая пров	еренная документация в той мере, в какой она	включена в поисковые подборки:				
Электронна	я база данных, использовавшаяся при поиске (	название базы и, если возможно, поиск	овые термины):			
С. ДОКУМ	ЕНТЫ, СЧИТАЮЩИЕСЯ РЕЛЕВАНТНЕ	IMN				
Категория	Ссылки на документы с указанием, где это во	зможно, релевантных частей	Относится к пункту №			
A	SU, A, 240691 (ИНСТИТУТ МЕТАЛЛУРГИИ		1,2			
	АН СССР), 25 августа 1969 (25.08.69), прим	ср, формула				
		CCRETIOD ATERLEVIAN IA	1,2			
A	SU, A, 322960 (ВСЕСОЮЗНЫЙ НАУЧНО-И		*			
	проектный институт титана), 12 ф	евраля 1973 (12.02.73), формула				
A	Официальный бюллетень Комитета РФ по па	тентам и товарным знакам	1,2			
^	"Изобретения (заявки и патенты)", N4, опубл					
	ВНИИПИ (Москва), Горовой М.А. и др. "Сг					
	титана", стр.35, колонка 2, реферат к заявке					
A	Низкотемпературная плазма, 4. "Плазмохими	неская технология" под редакцией	1,2			
	В.Д. Пархоменко и др.,1991 "Наука" Сибирса					
	стр. 210-213					
A	GB, A, 2271044 (OVERSEAS PUBLISHERS A	ASSOSIATION), 30 mapta 1994	3-6			
	(30.03.94), реферат, фиг. 1-5, формула					
	жине документы указаны в продолжении графы С.	данные о патентах-аналогах указаны п "Т" более поздний документ, опубликован				
1	гегории ссылочных документов: ит, определяющий общий уровень техники	приоритета и приведенный для понима				
	ранний документ, но опубликованный на дату	"Х" документ, имеющий наиболее близкос	отношение к предмету			
междун	ародной подачи или после нее	поиска, порочащий новизну и изобретат				
!	нт, относящийся к устному раскрытию, экспони-	"Y" документ, порочащий изобретательски тании с одним или несколькими докум				
1 .	ю и т.д. нт, опубликованный до даты международной по-	категории				
		"&" документ, являющийся патентом-анало	TOM			
Дата действ	ительного завершения международного поиска	Дата отправки настоящего отчета о ме	ждународном			
	04 июня 1996 (04.06.96)	поиске 15 июля 1996 (15.07.96				
			<u> </u>			
4	не и адрес Межлународного поискового органа:	Уполномоченное лицо:				
1	сийский научно-исследовательский институт	<b>O D</b> =				
ľ	тут государственной патентной экспертизы,	О.Воль Н.Пономар <del>е</del>	pg.			
1	21858, Москва, Бережковская наб., 30-1 3337 гелетайн: 114818 ПОЛАЧА	ттономарс Телефон №: (095)240-5888	, .			

#### ОТЧЕТ О МЕЖДУНАРОДНОМ ПОИСКЕ

Международная заявка № РСТ/RU 95/00254

атсгория	Ссылки на документы с указанием, где это возможно, релевантных частей	Относится к пункту N
A	DE, B2, 2351051 (AGA AB, LIDINGÖ), 11 ноября 1976 (11.11.76), формула, фиг. 1-2	3-6
A	DE, B2, 2913464 (DEUTSCHE FORSCHUNGS-UND VERSUCHSANSTALT FÜR LUFT-UND RAUMFAHRT E.V.), 02 апреля 1981 (02.04.81), формула, фиг.	3-6
A	FR, A1, 2187699 (VSESOJUZNY NAUCHNO-ISSLEDOVATELSKY I PROEKTNY INSTITUT TITANA), 18 января 1974 (18.01.74), формула	1,2,3
A	US, A, 3475123 (PPG INDUSTRIES, INC.), 28 октября 1969 (28.10.69), формула, фиг.3	1,2,3
	·	